



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 13 * № 9 * 1987

УДК 577.114.5:543.422.23:579.842.15.083.3

АНТИГЕННЫЕ ПОЛИСАХАРИДЫ БАКТЕРИЙ РОДА *SHIGELLA**.

УСТАНОВЛЕНИЕ СТРУКТУРЫ ПОЛИСАХАРИДНОЙ ЦЕПИ ЛИПОПОЛИСАХАРИДА *SHIGELLA BOYDII*, ТИП 9, И ОБНАРУЖЕНИЕ НЕОБЫЧНОГО ВЫСКОМОЛЕКУЛЯРНОГО ГЛИКОЛИПИДА

Львов В. Л., Мусина Л. Ю., Шашков А. С.*,
Ермаков Г. П., Дмитриев Б. А.

Институт эпидемиологии и микробиологии им. Н. Ф. Гамалеи
Академии медицинских наук СССР, Москва;

* Институт органической химии им. И. Д. Зелинского
Академии наук СССР, Москва

При мягкой кислотной деградации липополисахарида *Shigella boydii*, тип 9, получен О-специфический полисахарид, построенный из остатков D-глюкозы, D-глюкуроновой кислоты, 2-ацетамило-2-дезокси-D-глюкозы и L-рамнозы. На основании данных анализа методом метилирования, частичного кислотного гидролиза и результатов полной расшифровки спектра ^{13}C -ЯМР полисахарида установлено строение его повторяющегося звена, которое представляет собой линейный тетраполисахарид:



Липополисахарид *Sh. boydii*, тип 9, был разделен гель-хроматографией на колонке с сефадексом G-200 в присутствии дезоксихолата натрия на три фракции. По данным электрофореза в полиакриламидном геле с додецилсульфатом натрия, высокоэффективной жидкостной хроматографии, спектроскопии ^{13}C -ЯМР и ГЖХ-масс-спектрометрии, углеводным компонентом всех фракций является О-специфический полисахарид установленного строения с различной длиной полимерной цепи. Наиболее высокомолекулярный, по данным гель-хроматографии, препарат содержал аномально длинные О-цепи (~60 000 Да), и его жирнокислотный состав отличался от состава остальных выделенных липополисахаридов отсутствием β -оксимиристиновой кислоты.

Липополисахариды (ЛПС) S-форм грамотрицательных бактерий представляют собой популяции родственных макромолекул, которые могут различаться как числом повторяющихся звеньев в О-специфической полисахаридной цепи, так и элементами структуры полисахаридной цепи, олигосахарида кора и липида A вследствие их нестехиометрической модификации [2]. Важность определения типа гетерогенности обусловлена тем, что полисахаридная и липидная компоненты ЛПС являются носителями различных биологических свойств. Так, липид A активирует комплексы по классическому пути и обуславливает токсические свойства ЛПС, тогда как полисахаридная часть ЛПС играет основную роль в активации комплемента по альтернативному пути и проявлении О-антителенных свойств [3, 4].

Настоящая работа продолжает начатое нами ранее изучение ЛПС наружной клеточной мембраны бактерий *Shigella boydii* и содержит результаты установления структуры повторяющегося звена специфического полисахарида *Sh. boydii*, тип 9, а также данные об обнаружении и выделении высокомолекулярного О-антителенного компонента.

ЛПС *Sh. boydii*, тип 9, был выделен из сухих бактериальных клеток по методике Вестфalia [5] с некоторыми изменениями, которые включали однократную экстракцию горячим водным фенолом с последующим диализом суммарного экстракта без разделения водного и фенольного слоев (см. [1]). Из полученного экстракта нуклеиновые кислоты удаляли

* Предыдущее сообщение см. [1].

двумя способами: осаждением в виде соли с цетавлошом [5] или непосредственно осаждением при подкислении уксусной кислотой до pH 3,4 при 5–10° С. Очищенные обоями способами препараты ЛПС, по данным УФ-спектра, содержали не более 2–3% нуклеиновых кислот, однако по второму способу выход ЛПС был несколько выше (выходы составили 10,1 и 11,5% соответственно). Полученный ЛПС подвергли ультрацентрифугированию (1% раствор в воде, 105 000 g, 6 ч), выходы осадка и супернатанта составили 2,8 и 8,7% от веса сухих клеток.

Исследование ЛПС, полученных из супернатанта и осадка, методом электрофореза в поликариламидном геле в присутствии додецилсульфата натрия [6] показало, что они практически идентичны и состоят из большого количества компонентов различной молекулярной массы (см. ниже, рис. 4, трек 1): группа полос с E_f 0,5–0,7 соответствовала ЛПС с короткими О-специфическими цепями, тогда как частые полосы с E_f 0,25–0,35 соответствовали более высокомолекулярным ЛПС [7]. Полученные ЛПС проявляли высокую серологическую активность в тесте торможения реакции пассивной гемагглютинации (РПГА).

Для выделения специфического полисахарида раствор суммарного ЛПС обрабатывали 1% уксусной кислотой 1,5 ч при 100° С, осадок липида отделяли центрифугированием, а из супернатанта хроматографией на колонке с сефадексом G-50 выделяли полисахарид (ПС1) с выходом 25–30% от веса ЛПС и олигосахаридную фракцию, которая далее не исследовалась. ПС1, по данным электрофореза на бумаге, оказался кислым. В ^1H -ЯМР-спектре ПС1 (90° С, D_2O) в области резонанса аномерных протонов присутствовали четыре сигнала: 5,45 (дублет, $J_{1,2}$ 3,8 Гц); 5,09 (дублет, $J_{1,2}$ 3,2 Гц); 4,97 (широкий синглэт, $J_{1,2} < 2$ Гц); 4,60 м.д. (дублет, 7,5 Гц). Обнаружение в спектре трехпротонных дублета при 1,35 м.д. ($J_{5,6} \sim 6$ Гц) и синглета при 2,09 м.д. свидетельствовало о наличии остатков 6-дезоксисахара и N-ацетиламиносахара.

Спектр ^{13}C -ЯМР ПС1 содержал 26 сигналов (рис. 1, таблица), среди которых в области резонанса атомов углерода присутствовали четыре сигнала с химическими сдвигами 95,9; 100,0; 101,7; 103,7 м.д. В спектре, снятом в условиях сохранения спин-спинового взаимодействия атомов углерода с протонами (GD-спектр), эти сигналы расщеплены в первом приближении в дублеты с $'J_{\text{H}-\text{C}}$ 173,5; 171,8; 170,1; 163,6 Гц соответственно. Поскольку для аномерных атомов углерода фуранозидов химические сдвиги C1 лежат в интервале 103–110 м.д. [8], а константы спин-спинового взаимодействия $'J_{\text{H}-\text{C}_1}$ – в интервале 171–175 Гц [9], можно заключить, что ни один из моносахаридных остатков в ПС1 не находится в фуранозной форме. Из приведенных данных следовало, что в состав повторяющегося звена ПС1 входят четыре гексопиранозы. Судя по величинам констант спин-спинового взаимодействия $'J_{\text{H}-\text{C}_1}$, лишь одна пираноза (с химическим сдвигом для C1 103,7 м.д.) имеет β -конфигурацию гликозидной связи, тогда как остальные три – α -конфигурацию [9].

Анализ спектра ^{13}C -ЯМР ПС1 показал также, что в составе повторяющегося звена присутствует 6-дезоксисахар (сигнал при 17,9 м.д.), N-ацетиламиносахар (сигнал в области резонанса атомов углерода, связанных с азотом 53,6 м.д., сигналы N-ацетильной группы при 23,3 и 175,7 м.д.) и уроновая кислота (широкий синглэт от карбоксильной группы при 173,7 м.д.). Наличие в спектре сигналов при 61,9 и 61,4 м.д. (триплеты в GD-спектре), характерных для незамещенных оксиметильных групп остатков гексопираноз, указывало на то, что по меньшей мере два гексопиранозных остатка не несут заместителя при C6.

В гидролизате ПС1 (2 М HCl, 100° С, 3 ч) после дезаминирования азотистой кислотой, превращения полученных производных в ацетаты полиолов методом ГЖХ [10] были идентифицированы полные ацетаты сорбита и рамнита в соотношении 1:1, а также небольшое количество ацетата 2,5-ангидроманнита (образовавшегося из 2-амино-2-дезоксиглюкозы). Аналогичный анализ восстановленного по карбоксильным группам [11] полисахарида (ПС2) позволил обнаружить рамнит, 2,5-ангидроманнит и сорбит в соотношении 1:1:2. 2-Амино-2-дезоксиглюкоза в гид-

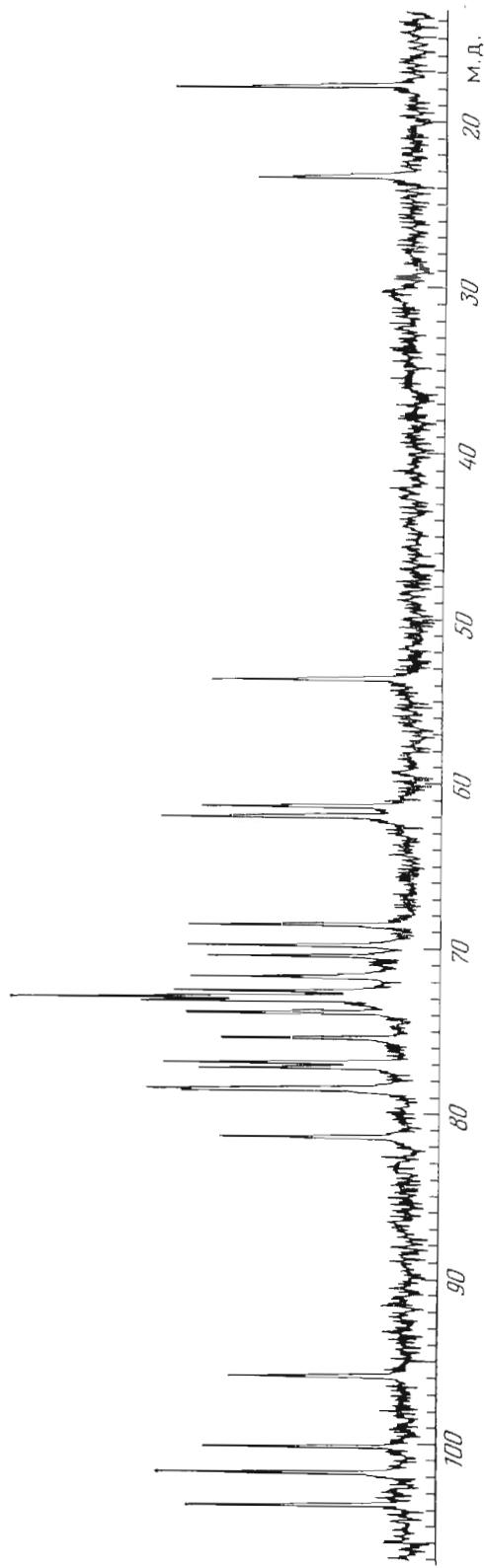


Рис. 1. Сильнопольная область спектра ^{13}C -ЯМР О-специфического полисахарида *Sh. boydii*, тип 9

ролизате ПС2 была идентифицирована также с помощью аминокислотного анализатора. Заниженное содержание 2-амино-2-дезоксиглюкозы в гидролизате ПС1 по сравнению с гидролизатом ПС2 обусловлено, по-видимому, наличием устойчивой гликозидной связи между остатками уроновой кислоты и 2-амино-2-дезоксиглюкозы.

Абсолютная конфигурация идентифицированных моносахаридов была определена после их выделения из гидролизата ПС2 (2 М CF_3COOH , 100° С, 6 ч) хроматографией на бумаге. По величинам оптического вращения глюкоза, глюкуроновая кислота и глюказамин были отнесены к *D*-ряду. Измерение угла вращения рамнозы, превращенной в метилгликозид (кипячение с 0,1 М HCl в метаноле, 2 ч), позволило отнести ее к *L*-ряду.

Таким образом, тетрасахаридное повторяющееся звено полисахарида *S. boydii*, тип 9, построено из остатков *D*-глюкозы, *D*-глюкуроновой кислоты, 2-амино-2-дезокси-*D*-глюкозы и *L*-рамнозы. Принимая во внимание данные по моносахаридному составу, два сигнала аномерных протонов в ^1H -ЯМР-спектре ПС1 (5,45 и 5,09 м.д.), судя по величине констант спин-спинового взаимодействия $J_{\text{H}_1-\text{H}_2}$, можно отнести к пиранозам с α -*D*-глюко-конфигурацией, сигнал 4,97 м.д.— к пиранозе с *манно*-конфигурацией (рамнозе), а сигнал 4,60 м.д.— к пиранозе с β -*D*-глюко-конфигурацией [12].

Характер замещения моносахаридных остатков в полисахаридной цепи был установлен с использованием метода метилирования и независимо доказан с помощью данных ЯМР-спектроскопии (см. ниже). В метанолизате метилированного по Хакомори [13] ПС1 после ацетилирования в качестве единственного аминосахарного компонента был обнаружен метил-3-О-ацетил-4,6-ди-O-метил-2-(N-метил)ацетамидо-2-дезокси- α,β -*D*-глюкопиранозид, характер фрагментации которого под электронным ударом соответствовал описанному ранее [14]. При гидролизе метилированного ПС1 с последующим превращением частично метилированных моносахаридов в ацетаты полиолов были идентифицированы эквимольные количества 1,3,5-три-O-ацетил-2,4-ди-O-метилрамнита и 1,4,5-три-O-ацетил-2,3,6-три-O-метилсорбита. ГЖХ-масс-спектрометрический анализ ацетатов частично метилированных полиолов, полученных из гидролизата метилированного ПС2, позволил идентифицировать те же моносахариды в соотношении 1:2. В гидролизате метилированного и далее восстановленного по метокисларбонильным группам [11] полисахарида ПС1 наряду с идентифицированными ранее, частично метилированными моносахаридами было обнаружено эквимольное количество 2,3-ди-O-метил-*D*-глюкозы, образующейся из остатка глюкуроновой кислоты.

Из приведенных данных следовало, что полисахарид является линейным и в состав повторяющегося звена входят 4-O-замещенные остатки *D*-глюкозы и *D*-глюкуроновой кислоты, а также 3-O-замещенные остатки 2-ацетамидо-2-дезокси-*D*-глюкозы и *L*-рамнозы.

С целью выяснения последовательности моносахаридов в цепи полисахарид ПС1 был подвергнут частичному кислотному гидролизу (0,25 М HCl , 100° С, 1,5 ч), основными продуктами которого были, по данным электрофореза на бумаге, два кислых олигосахарида (I и II) с подвижностями $E_{\text{G}1\text{A}1}$ 0,38 и 0,52. При гидролизе в более жестких условиях (2 М HCl , 100° С, 2 ч) с последующим N-ацетилированием [15] образуется также кислый олигосахарид (III), $E_{\text{G}1\text{A}1}$ 0,68. Ионообменная хроматография гидролизатов на колонке с дауэксом 1×8 (OAc^-) в линейном градиенте концентрации уксусной кислоты (0→5%) позволила выделить каждый из олигосахаридов.

Последовательный анализ и сопоставление спектров ^{13}C -ЯМР нативного полисахарида ПС1, восстановленного по карбоксилирующим полисахарида ПС2, олигосахаридов (I)–(III) и модельных моносахаридов, подобранных в соответствии с данными по моносахаридному составу (таблица), позволили определить все детали структуры ПС1.

Спектр ^{13}C -ЯМР олигосахарида (III) представлен тремя сериями сигналов различной интенсивности, характерными для восстанавливавшего

дисахарида. Моносахаридный состав дисахарида (III) (с учетом моносахаридного состава ПС1) следовал из наличия в спектре сигнала COOH-группы уроповой кислоты (175,0 м.д.) и двух сигналов суммарной единичной интенсивности в области резонанса атомов углерода, связанных с азотом (54,0 и 56,8 м.д.). Различие в химических сдвигах последних двух сигналов свидетельствовало о том, что остаток 2-ацетамидо-2-дезокси-D-глюкопиранозы находится в олигосахариде на восстанавливающем конце. В области резонанса аниомерных атомов углерода присутствовали четыре сигнала: 104,0; 103,9; 95,9; 92,2 м.д. Первые два (суммарная интегральная интенсивность соответствовала одному атому углерода) принадлежали остатку D-глюкуроновой кислоты на невосстанавливющем конце в дисахаридах с β - и α -конфигурацией остатка на восстанавливающем конце. Положение сигналов C1 D-глюкуроновой кислоты свидетельствовало о β -конфигурации ее гликозидного центра [16]. Сопоставление спектров метил- β -D-глюкопирапозидуроновой кислоты и дисахарида (III) позволило определить все сигналы остатка β -D-глюкуроновой кислоты в спектре дисахарида (III) (таблица). Тип замещения в остатке 2-ацетамидо-2-дезоксиглюкопиранозы в дисахариде (III) определяется при сопоставлении спектров дисахарида (III) и метил-3-O- и 4-O-метил-2-ацетамидо-2-дезокси- α - и β -D-глюкопиранозидов [17]. Выделение в спектре дисахарида (III) сигналов остатков аминосахара с β - и α -конфигурацией не представляло труда, так как первые образуют (вместе с сигналом 104,0 м.д. от C1 глюкуроновой кислоты) серию сигналов наименьшей интенсивности. Сопоставление спектров доказывало, что остаток 2-ацетамидо-2-дезокси- α , β -D-глюкопиранозы в дисахариде (III) замещен по C3. Следовательно, дисахарид (III) имеет строение



В спектре ^{13}C -ЯМР олигосахарида (II) также присутствовали три серии сигналов различной интегральной интенсивности. Число сигналов в области резонанса аниомерных атомов углерода (таблица) и их интенсивности показывали, что олигосахарид является трисахаридом. В спектре имелись интенсивные сигналы β -D-глюкуроновой кислоты и 2-ацетамидо-2-дезокси- α -D-глюкопиранозы, а также сигналы L-рамнозы, находящейся на восстанавливающем конце. Необычно сильнопольный сдвиг сигналов C1 остатка 2-ацетамидо-2-дезокси- α -D-глюкопиранозы (95,7 м.д. в трисахариде с α -L-рамнозой и 95,4 м.д. в трисахариде с β -L-рамнозой на восстанавливающем конце) характерен только для замещения L-рамнопиранозы α -D-пиранозой по C3 [17]. Из приведенных данных следовала полная структура трисахарида (II):



Отнесение сигналов остатков L-рамнопиранозы с α - и β -конфигурациями в спектре трисахарида (II) выполнено при сопоставлении спектров трисахарида (II) и α - и β -L-рамнопиранозы с учетом влияния замещения по C3 α -D-гексопиранозой [9, 18].

Сопоставление спектров олигосахаридов (I) и (II) показывало, что они различаются только наличием в первом шести дополнительных сигналов, которые, учитывая моносахаридный состав полимера, очевидно, принадлежат остатку α -D-глюкопиранозы. Следовательно, олигосахарид (I) является тетрасахаридом с остатком L-рамнопиранозы на восстанавливающем конце. Поскольку все сигналы остатков 2-ацетамидо-2-дезокси- α -D-глюкопиранозы и α -L-рамнопиранозы в спектре тетрасахарида (I) и трисахарида (II) практически совпадали, можно сделать вывод, что дополнительный остаток α -D-глюкопиранозы замещает остаток β -D-глюкуроновой кислоты. При сопоставлении спектров метил- α -D-глюкопиранозид, трисахарида (II) и тетрасахарида (I) была идентифицирована серия сигналов, относящихся к остатку замещенной β -D-глюкуроновой кислоты в спектре тетрасахарида (I). Среди четырех сигналов, относящихся к атомам C2–C5 этого остатка, не было пиков с химическим сдвигом более 80 м.д., характерных для замещения по C2 или C3 в сахара-

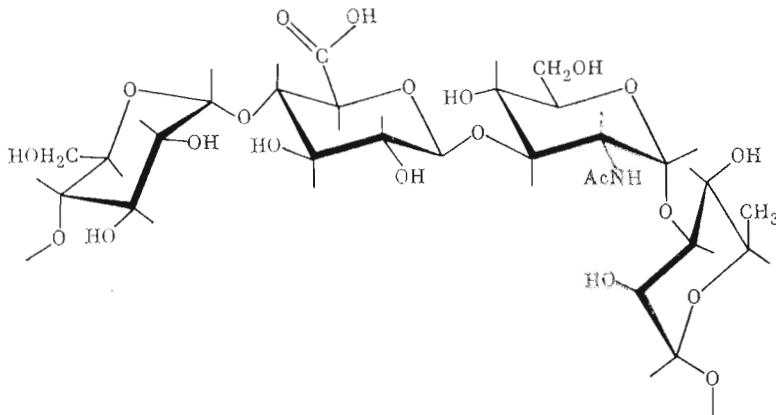


Рис. 2. Структура повторяющегося звена О-специфического полисахарида *Sh. boydii*, тип 9

с β -глюко-конфигурацией. Таким образом, α -D-глюкопираноза замещает остаток уроновой кислоты по C4, а тетрасахарид (I) является линейным:



Замещение по C4 в уроновой кислоте следовало также из сопоставления спектров ПС1 и восстановленного ПС2 (см. ниже). Отнесение сигналов в подспектре остатка β -D-глюкуроновой кислоты выполнено при сопоставлении спектров тетрасахарида (I) и метил- β -D-глюкуронопиранозида с учетом эффектов гликозилирования по C4 α -D-пиранозой.

Поскольку тетрасахарид (I) включает в себя все сахара повторяющегося звена полисахарида, для определения структуры последнего достаточно было найти положение замещения в остатке α -D-глюкопиранозы. На основании сопоставления спектров ПС1 и тетрасахарида (I) были отнесены все сигналы остатков α -L-рамнопиранозы, β -D-глюкуроновой кислоты и 2-ацетамино-2-дезокси- α -D-глюкопиранозы. Среди оставшихся сигналов, относящихся к C2–C4 остатка α -D-глюкопиранозы, не было пиков с химическим сдвигом >80 м.д., что исключало замещение по C3. Неизменность химического сдвига C1 остатка α -D-глюкопиранозы в спектрах ПС1 и тетрасахарида (I) свидетельствовала об отсутствии заместителя при C2 в полисахариде. Замещение по C6 было исключено ввиду наличия в спектре ПС1 двух сигналов незамещенных оксиметильных групп (61,4 и 61,9 м.д.). Таким образом, α -D-глюкопираноза замещена в полисахаридной цепи по C4. Отнесение сигналов этого остатка было выполнено при сопоставлении спектров ПС1 и метил- α -D-глюкопиранозида с учетом эффектов гликозилирования по C4 α -L-пиранозой [9, 18].

Восстановление карбоксильной группы в уроновой кислоте приводит к сильноупольному смещению (на 1–2 м.д.) сигнала C4 в этом остатке и появлению дополнительного сигнала незамещенной оксиметильной группы. Сопоставляя спектры ПС1 и ПС2, можно видеть, что только три сигнала в спектре ПС2 сместились более чем на 0,5 м.д. Так, появился пик с химическим сдвигом 61,7 м.д. вместо пика 173,7 м.д., заметно (на 0,8 м.д.) изменился химический сдвиг C1 остатка α -D-глюкопиранозы; сигнал при 77,1 м.д. в спектре ПС1 сместился к 75,9 м.д. в спектре ПС2. Последнее изменение характерно для замещенной по C4 уроновой кислоты при ее восстановлении. Заметное смещение сигнала C1 α -D-глюкопиранозы свидетельствовало в пользу присоединения этого остатка к β -D-глюкуроновой кислоте по C4.

Таким образом, результаты определения характера замещения моносахаридных остатков в полисахаридной цепи с использованием ^{13}C -ЯМР-спектроскопии полностью совпали с данными анализа методом метилирования. Из всех приведенных выше данных следовало, что специфический полисахарид *Sh. boydii*, тип 9, является линейным и построен из повторяю-

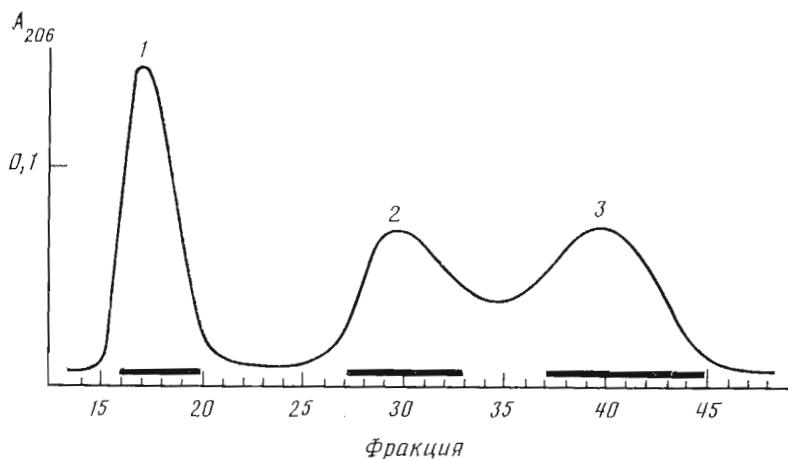


Рис. 3. Фракционирование ЛПС *Sh. boydii*, тип 9, на сефадексе G-200 (колонка 2,8×70 см) в присутствии дезоксихолата натрия. Объем фракции 7,6 мл

ряющихся тетрасахаридных звеньев, строение которых приведено на рис. 2.

Специфический полисахарид ПС1 обладал высокой серологической активностью в торможении реакции пассивной гемагглютинации (РИГА) (доза 0,2–0,8 мкг/мл), в то время как восстановление по карбоксилу (ПС2) резко снижало его активность (доза 64 мкг/мл). Этот факт указывает на то, что остаток β -D-глюкурононой кислоты входит в иммунодомinantный участок полисахаридной цепи.

Нами было предпринято также фракционирование ЛПС с помощью хроматографии на сефадексе G-200 в присутствии дезоксихолата натрия [19] с целью химического и серологического изучения различных по молекулярной массе препаратов ЛПС. При гель-хроматографии ЛПС, полученного из супернатанта при ультрацентрифугировании (см. выше) и дополнительно очищенного обработкой рибонуклеазой, дезоксирибонуклеазой и протеиназой K, были получены три фракции (рис. 3). По данным электрофореза в поликариламидном геле в присутствии додецилсульфата натрия (рис. 4), вещество, содержащееся во фракции 3 (выход 18%), представляло собой ЛПС с короткими полисахаридными цепями (1–8 повторяющихся звеньев), а фракция 2 содержала ЛПС (выход 47%), в котором О-специфические полисахаридные цепи имели существенно большую длину [7]. Вещество фракции 1 (выход 35%) в геле не обнаружили. При анализе полисахаридной фракции, полученной при мягкой кислотной деградации обоих ЛПС из фракций 2 и 3 (1% CH_3COOH , 100° С, 1 ч), с использованием высокоэффективной жидкостной хроматографии (колонки TSK G-4000 SW и TSK G-2000 SW) было установлено, что в состав высокомолекулярного ЛПС из фракции 2 входят полисахаридные цепи с молекулярной массой ~30 кДа, тогда как ЛПС с высокой подвижностью при электрофорезе (фракция 3) содержал полисахаридные цепи с молекулярной массой, не превышающей 10 кДа (калибровка колонок по декстранам, Pharmacia). В отличие от ЛПС, описанных выше, вещество, элюирующееся со свободным объемом колонки (фракция 1), не удалось обнаружить при анализе с помощью гель-электрофореза. При хроматографии на сефарозе 4В вещество фракции 1 элюировалось уже с удержанием, что свидетельствовало об отсутствии типичного для ЛПС мицеллообразования в водных растворах. Спектр ^{13}C -ЯМР вещества фракции 1 содержал все сигналы специфического полисахарида, а также группу пикив малой интенсивности в области, характерной для атомов углерода углеводородной цепи жирных кислот.

Сопоставление данных по жирикислотному составу обоих ЛПС и вещества фракции 1 (ГЖХ-масс-спектрометрия) показало, что в отличие от ЛПС, которые содержат приблизительно эквимольные количества

пальмитиновой, β -оксимиристиновой и стеариновой кислот, вещество фракции 1 не содержит β -оксимиристиновую кислоту при соотношении пальмитиновой и стеариновой кислот 1:2. При мягкой кислотной деградации вещества фракции 1 (1% CH_3COOH , 100°C, 1 ч) был получен полисахарид с молекулярной массой ~ 60 кДа (данные высокоэффективной жидкостной хроматографии).

При обсуждении того факта, что вещество фракции 1 не было обнаружено с помощью гель-электрофореза, необходимо, с одной стороны, принять во внимание аномально высокую молекулярную массу полисахаридного компонента вещества фракции 1 и отсутствие у него ярко выраженной склонности к мицеллообразованию, а с другой — идентичность структур специфических полисахаридов ЛПС и вещества фракции 1*. Отсюда, по-видимому, следует заключить, что вещество фракции 1 лишь в незначительной степени способно образовывать мицеллы с додецилсульфатом натрия и поэтому не входит в гель при электрофорезе или легко вымывается из геля в процессе проявления.

Далее нами было предпринято сопоставление серологических характеристик препаратов, выделенных при гель-хроматографии ЛПС, в торможении РПГА [20] между мышью антисывороткой к суммарному ЛПС *Sh. boydii*, тип 9, и эритроцитами барана, сепсилизированными ЛПС. Препараты суммарного ЛПС и его трех фракций проявили одинаково высокую серологическую активность (ингибиравали в дозах 0,4–1,6 мкг/мл) и практически не различались.

Таким образом, проведенные исследования выявили ряд необычных свойств наиболее высокомолекулярной фракции ЛПС *Sh. boydii*, тип 9: очень высокую молекулярную массу специфического полисахарида, склонность к мицеллообразованию и отсутствие β -оксимиристиновой кислоты среди жирных кислот липидной части. Поскольку окискилоты — обязательные компоненты для всех известных липидов А и могут поэтому служить их характеристическими маркерами [21],

Рис. 4. Электрофорез в поликарбонатном геле в присутствии додецилсульфата натрия ЛПС *Sh. boydii*, тип 9, и его фракций (см. рис. 3): 1 — суммарный ЛПС, 10 мкг; 2—4 — фракции 1—3 соответственно. Нагрузка 10 мкг

гликолипид фракции 1, строго говоря, к типичным ЛПС отнесен быть не может. С другой стороны, обнаружение и выделение этого необычного гликолипида поможет наконец прояснить ситуацию с так называемыми К-антителами шигеля, представляющими собой антигены с О-специфичностью, но отличающимися от классических соматических антигнов [22].

Экспериментальная часть

Подробное описание использованных спектральных и химических методов дано в предыдущем сообщении [1].

Высокоэффективную жидкостную хроматографию проводили на приборе Gilson (Франция) на колонках (7,5×300 мм) с TSK G-4000 SW и TSK G-2000 SW в буфере,

* Одно из условий проявления ЛПС — наличие в его составе моносахаридов, эксклюзивных подной кислотой.

Химические сдвиги атомов углерода в спектрах ^{13}C -ЯМР полисахаридов ПС1 и ПС2, олигосахаридов (I)–(III) и модельных соединений (D_2O , 80° С)

Соединение	Остаток моносахарида	Химические сдвиги ^{13}C , м. д. от ТМС **					
		C1	C2	C3	C4	C5	C6
ПС1	(-3GlcNAcp α 1-	95,9	53,6	81,3	69,8	72,9	61,9
	-3Rhap α 1-	101,7	68,5	76,4	71,6	70,4	47,9
	-4Glc α 1-	100,0	73,1	73,1	78,8	72,4	61,4
	-4GlcAp β 1-) _n	103,7	73,9	78,4	77,1	77,0	173,7
ПС2	(-3GlcNAcp α 1-	95,7	53,7	81,1	69,7	73,0	61,9
	-3Rhap α 1	101,8	68,3	76,7	71,5	70,5	17,9
	-4Glc α 1-	100,8	73,0	73,2	78,6	72,9	61,5
	-4GlcAp β 1-) _n	104,1	74,1	78,3	75,9	77,2	61,7
Тетрасахарид (I)	Glc α 1-	100,0	73,3	74,1	70,5	73,0	61,5
	-4GlcAp β 1-	103,8	73,9	78,1	77,1	76,7	174,2
	-3GlcNAcp α 1-	95,8	53,55	81,3	69,6	72,9	61,7
	(95,4)		(81,7)				
Трисахарид (II)	-3Rhap α	95,05	68,8	76,6	71,7	69,6	18,1
	β	94,7	69,1	78,8	71,4	73,2	17,8
	GlcAp β 1-	103,95	73,9	76,6	73,0	76,6	175,2
	-3GlcNAcp α 1	95,7	53,6	81,65	69,6	72,75	61,7
Дисахарид (III)	(95,4)						
	-3Rhap α	95,05	68,8	76,6	71,7	69,7	18,1
	β	94,7	69,1	78,7	71,4	73,2	18,1
	GlcAp β 1-	103,9	73,9	76,8	72,6	76,7	175,0
	(104,0)						
	-3GlcNAcp α	92,2	54,0	81,9	70,0	72,6	61,9
	β	95,9	56,8	84,3	70,0	76,7	62,1
	GlcAp β 1-OMe	104,3	73,8	76,7	72,4	75,7	174,4
	GlcNAcp α 1-OMe	99,6	53,4	81,8	70,5	72,9	61,9
	3MeGlcNAcp β 1-OMe	102,9	55,0	84,2	70,0	77,0	62,0

* Хим. сдвиги $\text{CH}_3\text{CON} = 23,3$ –23,4 м. д., $\text{CH}_3\text{CON} = 175,4$ –176,0 м.д.

** В скобках хим. сдвиги соответствующих атомов углерода олигосахаридов с β -пиранозой на восстановливающем конце.

содержащем 0,1 М NH_4OAc , при скорости элюции 0,5 мл/мин; детектирование – по поглощению в УФ-свете (Uvicord SII, 206 нм) и изменению показателя преломления («Рефрактометр 131»).

Серологические методы. Антисыворотку к ЛПС *Sh. boydii*, тип 9, получали иммунизацией мышей (СВА×С57BL/6) F₁ внутривенно (дважды с интервалом 3 нед) раствором ЛПС *Sh. boydii*, тип 9, в дозах 10 мкг/мышь. Сыворотку получали на 7-е сут после второй иммунизации. Активность антисывороток тестируали в РПГА с эритроцитами барана, сенсибилизированными ЛПС *Sh. boydii*, тип 9, по общепринятой методике [23].

Выделение специфического полисахарида. 40 г сухих бактериальных клеток *Sh. boydii*, тип 9, экстрагировали 30 мин при 68° С в 1,4 л 45% водного фенола, диализовали против проточной и далее дистиллированной воды, упаривали до 400 мл. Половину полученного раствора обрабатывали цетавлоном по стандартной методике [5]. Получили 2,01 г ЛПС (выход 10,1%). Оставшиеся 200 мл сырого экстракта при 5–10° С подкисляли уксусной кислотой до pH 3,4. Выпавший осадок нуклеиновых кислот отделяли при 4° С центрифугированием при 10 000g, а супернатант лиофилизовали. Выход ЛПС составил 2,3 г (11,5%). Очищенный обопом способами ЛПС объединили и ультрафильтрировали (1% раствор) при 105 000g в течение 6 ч. Получили (после лиофилизации) 1,12 г осадка и 3,19 г супернатанта (соответственно 2,8 и 8,7 % от веса сухих клеток).

Раствор 2,1 г ЛПС в 200 мл 1% CH_3COOH нагревали 1,5 ч при 100° С, отщепившийся липид А отделяли центрифугированием в течение 6 ч при 105 000g, а супернатант лиофилизовали и хроматографировали на сефадексе G-50; получили 760 мг ПС1, выходящего с удерживаемым объемом колонки. $[\alpha]_D +29^\circ$ (с 1; вода), $E_{500\text{nm}}$ 0,3.

Восстановление полисахарида по карбоксильным группам осуществляли по методике [11] и очищали на колонке с сефадексом G-50. Выход ПС2 95%.

Определение моносахаридного состава. По 5 мг ПС1 и ПС2 гидролизовали 2 М HCl (100° С, 3 ч), упаривали и идентифицировали методом ГЖХ нейтральных сахара одновременно с аминосахарами после дезаминирования последних, как описано ранее [10]. 30 мг ПС2 гидролизовали в 10 мл 2 М CF_3COOH (100° С, 6 ч). Из гидролизата после упаривания препаративной хроматографией на бумаге были выделены L-рамноза, D-глюкоза и D-глюкозамин. Последний был нанесен для дополнительной очистки на колонку (1×7,5 см) с катионитом KY-2 (H^+) в воде и элюирован 0,5 М HCl (10 мл) после удаления нейтральных примесей промыванием колонки 30 мл воды.

Анализ полисахарида методом метилирования. 20 мг высущенного над P_2O_5 ПС1 метилировали по методу Хакомори [13]. Выделение, очистку и анализ частично метилированных производных моносахаридов проводили как описано ранее [1].

15 мг метилированного ПС1 восстанавливали по карбометоксигруппам боргидридом натрия в боратном буфере (см. выше), а затем нагревали 2 ч с 2 мл 85% HCOOH при 100° С, упаривали, остаток нагревали 16 ч с 2 мл 0,25 М HCl. Гидролизат восстанавливали боргидридом натрия (4 ч), обессоливали катионитом КУ-2 (H^+), удаляли борную кислоту упариванием с метанолом, остаток ацетилировали (пиридин – уксусный ангидрид, 100° С, 30 мин) и исследовали методом ГЖХ-масс-спектрометрии.

Частичный кислотный гидролиз полисахарида. 20 мг ПС1 нагревали 1,5 ч с 50 мл 0,25 М HCl при 100° С. Гидролизат лиофилизовали и наносили на колонку (0,8×20 см) с дауэксом 1×8 (OAc⁻). Нейтральные компоненты элюировали 50 мл воды, а затем в линейном градиенте CH₃COOH (0→5%) были выделены тетрасахарид (I) (30 мг, E_{Gal} 0,38) и трисахарид (II) (21 мг, E_{Gal} 0,52).

100 мг ПС1 нагревали 2 ч с 3 мл 2 М HCl при 100° С. Гидролизат после упаривания подвергали N-ацетилированию [15] и далее хроматографии на колонке с анионитом (см. выше). Выход дисахарида (III) (E_{Gal} 0,68) составил 9 мг.

Фракционирование ЛПС. Для дополнительной очистки 50 мг ЛПС растворяли в 5 мл буфера, содержащего 0,05 М NaCl, 0,05 М три-НCl, 0,01 М MgCl₂ (рН 7,8), и инкубировали 16 ч при 37° С с рибопуклеазой А и дезоксирибонуклеазой I (Serva, ФРГ) в концентрациях 1 мкг/мл, а затем 3 ч с 0,5 мг протеиназы K (Serva, ФРГ). Очищенный препарат днанализовали против дистиллированной воды, дополнительно очищали гель-хроматографией на колонке с сефадексом G-200 и лиофилизовали. Выход 48 мг.

Раствор 45 мг ЛПС в 8 мл буфера, содержащего 0,2 М NaCl, 0,25% дезоксихолат натрия, 1 мМ EDTA и 10 мМ три-НCl (рН 8,0), нагревали 1 ч при 50° С, а затем наносили на колонку (2,8×70 см) с сефадексом G-200, уравновешенным тем же буфером [19]. Хроматографию проводили при скорости элюции 0,38 мл/мин, детектирование – по поглощению при 206 нм (Uvicord SII). Объем собираемых фракций 7,6 мл. Фракции объединяли (рис. 4) и днанализовали 2 сут против элюирующего буфера, не содержащего дезоксихолата при 37° С, затем 2 сут против дистиллированной воды и лиофилизовали. Выходы фракций 1–3 соответственно составили 15,8 мг (35%), 21,1 мг (47%) и 8,1 мг (18%).

Растворы полученных фракций (1 мг фракции 1; 2 мг фракции 2; 3 мг фракции 3) в 0,5 мл 1% CH₃COOH нагревали 3 ч при 100° С. Образовавшийся осадок отделяли центрифугированием при 15 000г, а супернатанты, содержащие соответствующие полисахариды, лиофилизовали и анализировали методом высокоеффективной жидкостной хроматографии.

Навески фракций ЛПС (10 мг фракции 1; 6 мг фракции 2; 3 мг фракции 3) кипятили 3 ч с 1 мл 1 М HCl в абс. метаноле. Метанолизаты упаривали, метиловые эфиры жирных кислот экстрагировали гексаном (3×1 мл) и анализировали методом ГЖХ-масс-спектрометрии в сравнении с заведомыми образцами.

Авторы выражают благодарность М. Н. Славину за помощь в проведении высокоеффективной жидкостной хроматографии.

ЛИТЕРАТУРА

- Львов В. Л., Яковлев А. П., Плужникова Г. Н., Лапина Е. Б., Шашков А. С., Дмитриев Б. А. // Биоорган. химия. 1987. Т. 13. № 1008.
- Nowotny A. // Handbook of Endotoxins / Ed. Rietschel E. T. Elsevier Sci. Publ. B. V. 1984. P. 308–338.
- Grossman N., Leive L. // J. Immunol. 1984. V. 132. № 1. P. 376–385.
- Ioiner K. A., Schmetz M. A., Goldman R. C., Leive L., Frank M. M. // Infect. Immun. 1984. V. 45. № 1. P. 113–117.
- Westphal O., Jahn K. // Methods Carbohydr. Chemistry / Eds Whistler R., Bemiller J. M. N. Y.-L.: Acad. Press, 1965. P. 88–91.
- Tsai C.-M., Frasch C. E. // Anal. Biochem. 1982. V. 119. № 1. P. 115–119.
- Palva E. T., Mäkelä P. H. // Eur. J. Biochem. 1980. V. 107. № 1. P. 137–143.
- Bock K., Pedersen C. // Adv. Carbohydr. Chem. Biochem. 1983. V. 41. P. 27–66.
- Bock K., Lundt I., Pedersen C. // Tetrahedron Lett. 1973. № 43. P. 1037–1040.
- Дмитриев Б. А., Бакиновский Л. В., Львов В. Л., Книрель Ю. А., Кошечков Н. К., Хоменко Н. А. // Изв. АН СССР. Сер. хим. 1971. № 5. С. 1168–1172.
- Дмитриев Б. А., Бакиновский Л. В., Книрель Ю. А., Львов В. Л., Кошечков Н. К. // Изв. АН СССР. Сер. хим. 1974. № 10. С. 2335–2338.
- Altona C., Hassnoot C. A. G. // Org. Magn. Reson. 1980. V. 13. № 6. P. 417–429.
- Конрад Г. Е. // Методы исследования углеводов / Ред. Хорлин А. Я. М.: Мир, 1975. С. 276–278.
- Dmitriev B. A., Backinovsky L. V., Knirel Yu. A., Kochetkov N. K., Hoffman I. L. // Eur. J. Biochem. 1977. V. 78. № 2. P. 381–387.
- Danishesky I., Eiber H. B., Carr J. J. // Arch. Biochem. and Biophys. 1960. V. 90. № 1. P. 114–119.
- Шашков А. С., Евстигнеев А. Ю., Деревицкая В. А. // Биоорган. химия. 1978. Т. 4. № 11. С. 1495–1505.
- Шашков А. С. // Биоорган. химия. 1983. Т. 9. № 2. С. 246–253.
- Bock K., Pedersen C., Pedersen H. // Adv. Carbohydr. Chem. Biochem. 1984. V. 42. P. 193–225.
- Peterson A. A., McGroarty E. J. // J. Bacteriol. 1985. V. 162. № 2. P. 738–745.
- Sachs D. H., El-Gamil M., Miller G. // Eur. J. Immunol. 1981. V. 11. № 6. P. 509–516.
- Galanos C., Lüderitz O., Rietschel E. T., Westphal O. // International Review of Bio-

- chemistry. Biochemistry of Lipids II / Ed. Goodwin T. W. Baltimore: University Park Press, 1977, V. 14. P. 239–335.
22. Тимаков В. Д., Петровская В. Г., Бондаренко В. М. Биологические и генетические характеристики бактерий рода *Shigella*. М.: Медицина, 1980. С. 84–89.
23. Иммунохимические методы / Ред. Фринель Х. М.: Мир, 1979. С. 113–115.

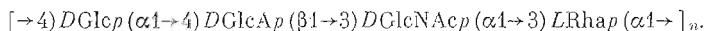
Поступила в редакцию
7.I.1987

BACTERIAL ANTIGENIC POLYSACCHARIDES OF SHIGELLA.
STRUCTURE OF THE POLYSACCHARIDE CHAIN OF THE *SHIGELLA BOYDII* TYPE 9 LIPOPOLYSACCHARIDE AND DETECTION
OF AN UNUSUAL HIGH-MOLECULAR WEIGHT GLYCOLIPID

L'VOV V. L., MUSINA L. Yu., SHASHKOV A. S.*,
ERMAKOV G. P., DMITRIEV B. A.

*N. F. Gamaleya Institute for Epidemiology and Microbiology, Academy of Medical Sciences of the USSR; *N. D. Zelinsky Institute of Organic Chemistry, Academy of Sciences of the USSR, Moscow*

Specific acidic polysaccharide has been isolated from the *Shigella boydii* type 9 antigenic lipopolysaccharide after mild hydrolysis followed by chromatography on Sephadex G-50. The polysaccharide consists of *D*-glucose, *D*-glucuronic acid, 2-acetamido-2-deoxy-*D*-glucose, and *L*-rhamnose. From the results of methylation analysis, partial acid hydrolysis and ¹³C NMR data the structure of the repeating unit of the polysaccharide was deduced as follows:



The lipopolysaccharide from *Sh. boydii* 9 was fractionated by gel chromatography on the Sephadex G-200 column in a buffer containing sodium deoxycholate into three fractions. PAGE-SDS of the fractions obtained, ¹³C NMR- and chromatato-mass-spectrometry data indicated that the three fractions contained the O-specific polysaccharide as the only carbohydrate component. The substance from the most high-molecular weight fraction contained unusually long O-specific chains (60 000 dalton). In the fat acid composition this fraction differed from other lipopolysaccharides by absence of β -hydroxymyristic acid.